

UNIVERSIDAD CENTRAL DEL ECUADOR CENTRO DE QUÍMICA LABORATORIO DE QUÍMICA GENERAL I



LABORATORIO No. 2

NOMBRE Y APELLIDO	O CARRER	Α	FACULTAD	NOTA NOTA
	PARALEI	.0	FECHA	
	GRUPO		HORARIO	
MA DE LA PRÁCTICA: Medio	 ción de la masa de la n	nateria		
JETIVOS:				
SULTADOS Y CÁLCULOS:				
SULTADOS Y CÁLCULOS: 1. Determinación de la	masa de sustancias :	sólidas y líquida	S	
	masa de sustancias : Sensibilidad (g) =	sólidas y líquida	s Capacidad	d (g) =
1. Determinación de la	Sensibilidad (g) =		Capacidad	d (g) =
Determinación de la Balanza electrónica	Sensibilidad (g) =	sólidas y líquida DIRECTA DE LA	Capacidad MASA	
1. Determinación de la	Sensibilidad (g) =		Capacidad	
Determinación de la Balanza electrónica OBJETO	Sensibilidad (g) = MEDICIÓN I		Capacidad MASA	
1. Determinación de la Balanza electrónica OBJETO Piedrita Cuerpo Geomé	Sensibilidad (g) = MEDICIÓN I	DIRECTA DE LA	Capacidad MASA MASA (g)	
1. Determinación de la Balanza electrónica OBJETO Piedrita Cuerpo Geomé	Sensibilidad (g) = MEDICIÓN I	DIRECTA DE LA	Capacidad MASA MASA (g) NCIA DE PE	ESOS Masa de la sustancia (g)
OBJETO Piedrita Cuerpo Geomé	Sensibilidad (g) = MEDICIÓN trico MEDICIÓN DE LA MA	DIRECTA DE LA	Capacidad MASA MASA (g) NCIA DE PE	ESOS

2. Medición de la masa de una sustancia sólida (NaCl)

NOTA 1: Cada integrante realizará una medición de la masa de la sustancia solicitada en la balanza digital para esto debe colocar el vidrio reloj en el plato de la balanza y encerar la balanza para luego realizar la medición individual, queda PROHIBIDO retirar el exceso de la masa si ésta excedió lo solicitado, la idea de este ensayo es adiestrarse en el uso de la balanza.

Masa de sustancia (g)	m ₁ (g)	m ₂ (g)	m ₃ (g)	m ₄ (g)	m ₅ (g)	m promedio (g)	Desviación Estándar (g)	Nº de cifras significativas (del promedio)
0,5								
0,75								
1,0								

• Cálculos o	del promedio y	desviación estáno	dar				
0 00 11:14							- • · · ·
	on de la mas icidad de la b		esa estándar e	en ia baianza	electroni	ca, para do	etermina
CACCITO		sa estándar (g)	Masa teórica				
	Punto 1	sa estandar (g)	pesa estándar	Masa experimental	Error	Error	% Error
4	Punto 2		(g)	(g)	absoluto	relativo	relativo
5/	Punto 3						
	Punto 4						
to de la balanz	Punto 5						
• Cálculos o	del error absolu	to, error relativo	y % de error rela	itivo de la balan	za ordinaria e	electrónica.	
NOTA: Real	lizar los cálculos d	e los errores y el po	orcentaje de error r	elativo solo del va	alor del centro	de la balanza (p	unto 1).
CUSIÓN DE R	ESULTADOS:						

ONCLUSIONES	: (Las conclusiones son en base a los objetivos)
BLIOGRAFÍA:	